

Europäisches Patentamt

Eur pean Patent Office

Office européen des brevets



. (11)

EP 0 983 966 A1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag: 08.03.2000 Patentblatt 2000/10

(51) Int. Cl.⁷: **C01B 33/193**, C09C 1/30, C08K 3/36

(21) Anmeldenummer: 99115208.3

(22) Anmeldetag: 31.07.1999

(84) Benannte Vertragsstaaten:

AT BE CH CY DE DK ES FI I

AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU MC NL PT SE Benannte Erstreckungsstaaten: AL LT LV MK RO SI

(30) Priorität: 03.09.1998 DE 19840153

(71) Anmelder:

Degussa-Hüls Aktiengesellschaft 60311 Frankfurt am Main (DE) (72) Erfinder:

- Blume, Anke, Dr.
 50374 Erfstadt (DE)
- Freund, Burkhard, Dr. 50374 Erfstadt (DE)
- Schwaiger, Bernhard 50374 Erfstadt (DE)
- Siray, Mustafa, Dr.
 53127 Bonn (DE)
- Uhrlandt, Stefan, Dr. 51143 Köln (DE)

(54) Fällungskieselsäure

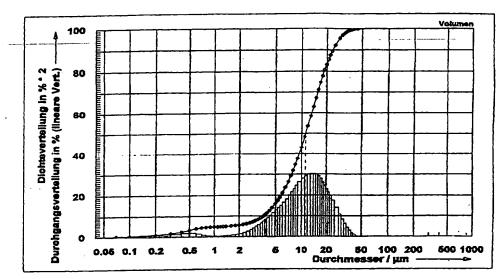
(57) Die Fällungskieselsäure mit folgenden Parametern:

BET-Oberfläche	80 - 180 m ² /g
CTAB-Oberfläche	80 - 139 m ² /g
Verhältnis BET/CTAB	1,0 - 1,6
Searszahl (Verbrauch 0,1 n NaOH)	5 - 25 ml
DBP-Zahl	200 - 300 ml/100 g
Al ₂ O ₃ -Gehalt	<5%
wk-Koeffizient	< 3,4
abgebaute Partikel	< 1,0 μm
nicht abbaubare Partikel	1,0 - 100 µm

US 6268424

wird hergestellt, indem man Alkalisilikat mit Mineralsäuren und Aluminiumsulfatlösung bei Temperaturen von 60 - 95 °C bei einem pH-Wert von 7,0 - 10,0 unter ständigem Rühren umsetzt, die Umsetzung bis zu einer Feststoffkonzentration von 40 - 110 g/l fortsetzt, den pH-Wert auf einen Wert zwischen 3 und 5 einstellt, die Fällungskieseläsure abfiltriert, wäscht und anschließend trocknet, gegebenfalls vermahlt oder granuliert.

Sie kann als Füllstoff in Kautschukmischungen eingesetzt werden.



Figur 1

Beschreibung

20

25

30

35

40

45

[0001] Die Erfindung betrifft Fällungskieselsäuren, das Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung in Kautschukmischungen.

[0002] Es ist bekannt, Fällungskieselsäuren in Kautschukmischungen einzuarbeiten (S. Wolff, Kautschuk, Gummi, Kunstst. 7 (1988) S. 674). Fällungskieselsäuren müssen für die Anwendung in Kautschukmischungen leicht dispergierbar sein. Eine schlechte Dispergierbarkeit ist häufig die Ursache dafür, daß Fällungskieselsäuren in Reifenmischungen nicht zum Einsatz kommen.

[0003] Aus dem Dokument WO 95/09128 sind Fällungskieselsäuren bekannt, die in Reifen eingesetzt werden können. Eine Anwendung im Reifenunterbau wird nicht angegeben.

[0004] Durch gestiegene Anforderungen der Reifenindustrie ist auch die verbesserte Dispersion dieser Fällungskieselsäure für die Anwendung in Reifenlaufflächen nicht mehr ausreichend.

[0005] In WO 96/30304 wird eine Fällungskieselsäure, die in Reifenlaufflächen dispergierbar ist, beschrieben.

[0006] Mit der bekannten, in WO 96/30304 beschriebenen Fällungskieselsäure ist eine Reduktion des Rollwiderstandes des Reifens um 20-30% im Vergleich zu mit Ruß gefüllten Reifen möglich. Dies bedeutet eine Kraftstoffersparnis um ca. 5%.

[0007] Zum Rollwiderstand eines PKW-Reifens tragen unterschiedliche Reifenbauteile mit verschiedenen Anteilen

Lauffläche: 50 %
Gürtel: 20 %
Karkasse: 10 %
Seitenwand: 10 %
Wulst: 5 %
Innenschicht: 5 %

[0008] Bei einem LKW-Reifen ist der Anteil der einzelnen Reifensegmente am Rollwiderstand unterschiedlich zu der Verteilung bei einem PKW-Reifen:

Lauffläche: 30 %
Gürtel: 20 %
Karkasse: 24 %
Seitenwand: 10 %
Wulst: 16 %

[0009] Diese Rollwiderstandsanteilverteilung zeigt, daß im PKW-Reifen 50 % und im LKW-Reifen sogar 70 % des Rollwiderstandes durch Bauteile aus dem Reifenunterbau beeinflußt werden. Bislang werden im Reifenunterbau überwiegend Ruße als aktive Füllstoffe eingesetzt.

[0010] Die Erfindung betrifft die Entwicklung von Fällungskieselsäuren für den Einsatz im Reifenunterbau, mit dem Ziel, eine weitere deutliche Absenkung des Rollwiderstandes zu erreichen. Die Voraussetzung für den Einsatz von Fällungskieselsäuren im Reifenunterbau ist deren leichte Dispergierbarkeit.

[0011] Von Seiten der Automobilindustrie besteht die Forderung, den Rollwiderstand um weitere ca. 10 % abzusenken. Dieses ist bislang nicht möglich gewesen.

[0012] LKW-Reifenkunden fordern zusätzlich eine Erhöhung der Lebensdauer von LKW-Reifen. Der Einsatz der erfindungsgemäßen Fällungskieselsäuren erfüllt auch diese Forderung mit einer Absenkung der Wärmebildung.

[0013] Gegenstand der Erfindung ist eine Fällungskieselsäure, welche gekennzeichnet ist durch ein n Al₂O₃-Gehalt von 0,2 bis 5,0 Gew.-% und einem wk-Koeffizienten kleiner 3,4.

[0014] Die erfindungsgemäße Fällungskieselsäure kann ein BET-Oberfläche von 80 bis 180 m²/g aufweisen.

[0015] Die erfindungsgemäße Fällungskieselsäure kann ein CTAB-Oberfläche von 80 bis 139 m²/g aufweisen.

[0016] Die erfindungsgemäße Fällungskieselsäure kann durch die folgenden physikalisch-chemischen Daten gekennzeichnet sein:

BET-Oberfläche	80 - 180 m ² /g
CTAB-Oberfläche	80 - 139 m²/g
Verhāltnis BET/CTAB	1,0 - 1,6
Searszahl (Verbrauch 0,1 n NaOH)	5 - 25 ml
DBP-Zahl	200 - 300 ml/100 g
Al ₂ O ₃ -Gehalt	< 5 %
wk-Koeffizient	< 3,4
abgebaute Partikel	< 1,0 μm
nicht abbaubare Partikel	1,0 - 100 µm

[0017] Die physikalisch-chemischen Daten werden mit folgenden Methoden bestimmt:

BET-Oberfläche Areameter, Fa. Ströhlein, gemäß ISO 5794/Annex D

CTAB-Oberfläche bei pH 9, gemäß Jay, Janzen und Kraus in "Rubber Chemistry and Technology" 44 (1971) 1287

Searszahl nach G.W. Sears, Analyt. Chemistry 12 (1956) 1982

DBP-Zahl ASTM D 2414-88

10

15

20

25

30

35

40

45

50

wk-Koeffizient Cilas-Granulometer 1064 L (Beschreibung siehe unten)

[0018] Die erfindungsgemäße Fällungskieselsäure kann in einer bevorzugten Ausführungsform die folgenden physikalischchemischen Daten aufweisen:

BET-Oberfläche	90 - 150 m ² /g
CTAB-Oberfläche	80 - 130 m ² /g
Verhältnis BET/CTAB	1,0 - 1,6
Searszahl (Verbrauch 0,1 n NaOH)	5 - 25 ml
DBP-Zahl	200 - 300 ml/100 g
Al ₂ O ₃ -Gehalt	<2%
wk-Koeffizient	< 3,4
abgebaute Partikel	< 1,0 µm
nicht abbaubare Partikel	1,0 - 30 μm

[0019] Die erfindungsgemäße Fällungskieselsäure kann in einer besonders bevorzugten Ausführungsform die folgenden physikalisch-chemischen Daten aufweisen:

BET-Oberfläche	90 - 150 m ² /g
CTAB-Oberfläche	80 - 130 m ² /g
Verhältnis BET/CTAB	1,0 - 1,6
Searszahl (Verbrauch 0,1 n NaOH)	5 - 25 ml
DBP-Zahi	200 - 300 ml/100 g
Al ₂ O ₃ -Gehalt	0,2 bis 0,66 %
wk-Koeffizient	< 3,4
abgebaute Partikel	< 1,0 μm
nicht abbaubare Partikel	1,0 - 30 µm

[0020] Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung der Fällungskieselsäure mit den folgenden physikalisch-chemischen Parametern:

BET-Oberfläche	80 - 160 m ² /g
CTAB-Oberfläche	80 - 140 m²/g
Verhältnis BET/CTAB	1,0 - 1,6
Searszahl (Verbrauch 0,1 n NaOH)	5 - 25 ml
DBP-Zahl	200 - 300 ml/100 g
Al ₂ O ₃ -Gehalt	0,2 bis 5 %
wk-Koeffizient	< 3,4
abgebaute Partikel	< 1,0 μm
nicht abbaubare Partikel	1,0 - 100 µm

welches dadurch gekennzeichnet ist, daß man Alkalisilikat mit Mineralsäuren und Aluminiumsulfatlösung bei Temperaturen von 60 - 95 °C bei einem pH-Wert von 7,0 - 11,0 unter kontinuierlichem Rühren umsetzt, die Umsetzung bis zu einer Feststoffkonzentration von 40 g/l - 110 g/l fortsetzt, den pH-Wert auf einen Wert zwischen 3 und 5 einstellt, die Fällungskieselsäure abfiltriert, wäscht, anschließend trocknet und gegebenfalls vermahlt oder granuliert.

[0021] In einer besonderen Form kann die Zugabe von Wasserglas, Aluminiumsulfatlösung und Schwefelsäure für 30 - 90 min unterbrochen und anschließend fortgesetzt werden.

[0022] In einer bevorzugten Ausführungsform kann man handelsübliches Natronwasserglas (Modul 3,2 - 3,5) mit Schwefelsäure bei einem pH-Wert zwischen 7,5 und 10,5 umsetzen, wobei ein Teil des Natronwasserglases bereits zum Einstellen des pH-Wertes in die Vorlage gegeben wird. Die Zugabe von Wasserglas und Schwefelsäure wird über einen Zeitraum bis 120 min aufrechterhalten, wobei in einer besonderen Form die Zugabe für 30 - 90 min unterbrochen werden kann, anschließend kann auf pH 3 - 5 angesäuert, filtriert, gewaschen und getrocknet werden.

[0023] Zur Erzielung einer besonders guten Dispergierbarkeit erfolgt die gleichzeitige Zugabe von Natronwasserglas und Schwefelsäure vorzugsweise zwischen 40 - 90 min. Dabei kann die Oberfläche der Kieselsäure über die Fälldauer eingestellt werden.

[0024] Zur Filtration kann man Kammerfilterpressen oder Membranfilterpressen oder Bandfilter oder Drehfilter oder Membranfilterpressautomaten oder zwei der Filter in Kombination einsetzen.

[0025] Zur Trocknung kann man einen Stromtrockner, Etagentrockner, Flash-Trockner, Spin-Flash-Trockner oder ähnliche Einrichtungen einsetzen.

[0026] In einer weiteren Ausführungsform der Erfindung kann man verflüssigten Filterkuchen in einem Sprühtrockner mit Atomizer oder Zweistoffdüse oder Einstoffdüse und/oder integriertem Fließbett trocknen.

[0027] Zur Granulation kann man einen Walzenkompaktor oder ähnliche Einrichtung einsetzen.

5

10

15

20

25

30

[0028] In einer besonders bevorzugten Form können die Fällungskieselsäuren mittels einer Flash-Trocknung getrocknet werden

[0029] Die erfindungsgemäße Fällungskieselsäure kann mit Organosilanen der Formeln I bis III modifiziert werden:

$$[R_{n}^{1} - (RO)_{3-n}Si - (Alk)_{m} - (Ar)_{p}]_{q}[B]$$
 (I).

$$R_{n}^{1}(RO)_{3-n}Si - (Alkyl)$$
 (II),

oder

5

10

25

45

50

55

R¹_n(RO)_{3-n}Si - (Alkenyl)

(111).

in denen bedeuten

15 B: $-SCN, -SH, -CI, -NH_2$ (wenn q = 1) oder -Sx-(wenn q = 2),

R und R¹: eine Alkylgruppe mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, den Phenylrest, wobei alle Reste R und R¹ jeweils die gleiche oder eine verschiedene Bedeutung haben können,

20 R: eine C₁ bis C₄-Alkyl, -C₁ bis C₄-Alkoxygruppe,

n: 0; 1 oder 2,

Alk: einen zweiwertigen linearen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 18 Kohlenstoffatomen,

m: 0 oder 1,

Ar: einen Arylenrest mit 6 bis 12 C-Atomen, bevorzugt mit 6 C-Atomen,

30 p: 0 oder 1 mit der Maßgabe, daß p und n nicht gleichzeitig 0 bedeuten,

x: eine ganze Zahl von 2 bis 8,

Alkyl: einen einwertigen linearen oder verzweigten gesättigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 20 Kohlenstoffatomen, bevorzugt 2 bis 8 Kohlenstoffatomen,

Alkenyl: einen einwertigen linearen oder verzweigten ungesättigten Kohlenwasserstoffrest mit 2 bis 20 Kohlenstoffatomen, bevorzugt 2 bis 8 Kohlenstoffatomen.

40 q: _ 1 oder 2

[0030] Bevorzugterweise können die in der Tabelle 1 aufgeführten Silane eingesetzt werden:

Salane Chemical Cogusta Nomenclature Nomenclature Nomenclature Sala Octobres Sala Octobres Sala Octobres Sala Octobres Sala Octobres Octobre	Vame				-
e claim					
nclature					
		Chemical Formula	CAS-No.	EINECS	TSCA/MITI
	ľ	10,40),8-(CH-),-8-(CH-),-8-(OC)-1,1	, 1 40372-72-3	254-896-5	listed/2-3124
		(C+1,0), S-C, H.,	3369-40-7	221-388-7	not listed
	ilane	(C→ ₂ O),S·C· ₈ H ₂₂	16415-12-6	240-464-3	PMN/
	Octadecyltrimethoxysilane	(C4)O),S.C.Mi	3069-42-9	221-339-2	listed/
	Propyltriethoxysilane	(C2H5O)3Si-C3H1	2550-02-9	219-842-7	listed/
S 208 Octyltriethoxysilane	xysilane	(C ₂ H ₅ O) ₃ SI-C ₈ H ₁₇	2943-75-1	220-941-2	listed/
	3-Chloropropyltriethoxsilane	(C2H5O)3SI-{CH2}3-CI	5089-70-3	225-805-6	listed/
	Ethyl(3-triethoxysilylpropyl)carbamate	(C2H3O)3SI-(CH2)3-NHCOOC2H5	17945-05-0	241-872-4	listed/
Si 264 3-Thiocyan	3-Thiocyanatopropyltriethoxysilane	(C2H3O),Si-(CH2),SCN	1	252-161-3	listed/
	Bis(triethoxysilylpropyl)disulfane	(C2H5O)3SI-(CH2)3-S2-(CH2)3-SI(OC2H5);		260-350-7	not listed
Si 270* (3-Triethoxyslly(propyl)trin	(3-Trielhoxysllylpropyl)trimethylemmonfum- chloride in ethanol/ water	(C2H2O)3SI-(CH2)3-N*(CH3)3 CI	84901-27-9	284-463-6	not listed
Si 275" (3-Triethoxysi	(3-Triethoxystlytpropyt)dimethyloctadecytamoniumchloride in ethanol/water	O(46H812) 2(6H2).N-6(2H2)-186(O5H22)	62117-57-1	263-413-7	not listed
1	3-Aminopropyltriethoxysitane/	(C2H5O)3SI-(CH2)3-NH2/	-	213-048-4/	listed/2-2061
Si 252	Bis(3-triethoxysilylpropyl)amine	(C2H5O)3SI-(CH2)3-NH-(CH2)3-SI(OC2H3)3	5)3 13497-18-2	238-818-1	
Si 216 Hexadecylt	Hexadecyltriethoxysilane	(C2H3O)3SI-C16H33			
Silane Emulsions					
Degussa A	Active Ingredient	Chemical Formula	CAS-No.	EINECS	TSCA
-	Bis(triethoxysilylpropyl)tetrasulfane	(C2H5O)3Si-(CH2)3-S4-(CH2)3-SI(OC2H5)3)3 40372-72-3	254-896-5	listed
WS 405 Octyltriethoxysilane	xysilane	(C ₂ H ₂ O) ₃ Si-C ₈ H ₁ ,	2943-75-1	220-941-2	listed
	Hexadecyltriethoxysilane	(C2H5O)3SI-C18H33	16415-13-7	240-465-9	not listed
WS 650 3-Thiocyan	3-Tniocyanatopropyltriethoxysilane	(C2H3O)3Si-(CH2)3-SCN	34708-08-2	252-161-3	listed

[0031] Die Modifizierung mit Organosilanen kann in Mischungen von 0,5 bis 50 Teilen, bezogen auf 100 Teile Fällungskieselsäure, insbesondere 2 bis 15 Teile, bezogen auf 100 Teile Fällungskieselsäure, durchgeführt werden, wobei die Reaktion zwischen Fällungskieselsäure und Organosilan während der Mischungsherstellung (in situ) oder außerhalb (vormodifiziert) durch Aufsprühen und anschließendes Tempern der Mischung oder durch Mischen des Silans und der Kieselsäuresuspension mit anschließender Trocknung und Temperung durchgeführt werden kann.

[0032] In einer bevorzugten Ausführungsform der Erfindung kann als Silan das Bis(triethoxysilyl-propyl)-tetrasulfan (Handelsname Si 69 der Degussa AG) eingesetzt werden.

[0033] Die erfindungsgemaße Fällungskieselsäure kann in vulkanisierbaren Kautschukmischungen als Verstärkerfüllstoff in Mengen von 2 bis 200 Teilen, bezogen auf 100 Teile Kautschuk als Pulver, Mikroperlen oder Granulat sowohl mit Silanmodifizierung als auch ohne Silanmodifizierung eingemischt werden.

[0034] Die Zugabe eines oder mehrerer der oben genannten Silane kann zusammen mit den erfindungsgemäßen Kieselsäuren zur Kautschukmischung erfolgen, wobei die Reaktion zwischen Füllstoff und Silan während des Mischprozesses bei erhöhten Temperaturen abläuft (in-situ-Modifizierung) oder in bereit vormodifizierter Form (zum Beispiel DE-PS 40 04 781), das heißt, beide Reaktionspartner werden außerhalb der eigentlichen Mischungsherstellung zur Reaktion gebracht.

[0035] Eine weitere Möglichkeit besteht darin, die Fällungskieselsäuren mit Organosilanen in Mischungen von 0,5 bis 50 Teilen, bezogen auf 100 Teile Fällungskieselsäure, insbesondere 2 bis 15 Teile, bezogen auf 100 Teile Fällungskieselsäure zu modifizieren, wobei die Reaktion zwischen Fällungskieselsäure und Organosilan während der Mischungsherstellung (in situ) oder außerhalb durch Aufsprühen und anschließendes Tempern der Mischung oder durch Mischen des Silans und der Kieselsäuresuspension mit anschließender Trocknung und Temperung durchgeführt wird.

[0036] Neben Mischungen, die ausschließlich die erfindungsgemäßen Kieselsäuren, mit und ohne Organosilane gemäß Formel I bis III als Füllstoffe enthalten, können die Kautschukmischungen zusätzlich mit einem oder mehreren mehr oder weniger verstärkenden Füllstoffen gefüllt sein. So kann ein Verschnitt zwischen Rußen (zum Beispiel Furnace-, Gas-, Flamm-, Acetylenruße) und den erfindungsgemäßen Kieselsäuren, mit und ohne Silan, aber auch zwischen Naturfüllstoffen, wie zum Beispiel Clays, Kieselkreiden, weiteren bekannten im Handel erhältlichen Kieselsäuren und den erfindungsgemäßen Kieselsäuren eingesetzt werden.

[0037] Das Verschnittverhältnis richtet sich auch hier, wie bei der Dosierung der Organosilane, nach dem zu erzielenden Eigenschaftsbild der fertigen Gummimischung. Das Verhältnis zwischen den erfindungsgemäßen Fällungskieselsäuren und den anderen oben genannten Füllstoffen kann 5 - 95 % betragen.

[0038] Neben den erfindungsgemäßen Kieselsäuren, den Organosilanen und anderen Füllstoffen bilden die Elastomere einen weiteren wichtigen Bestandteil der Kautschukmischung. Die erfindungsgemäßen Kieselsäuren könnuen in allen mit Beschleuniger/Schwefel, aber auch peroxidisch vernetzbaren Kautschukarten, eingesetzt werden. Zu nennen sind hierbei Elastomere, natürliche und synthetische, ölgestreckt oder nicht, als Einzelpolymer oder Verschnitt (Blend) mit anderen Kautschuken, wie zum Beispiel Naturkautschuke, Butadienkautschuke, Isoprenkautschuke, Butadien-Styrol-Kautschuke, insbesondere SBR, hergestellt mittels des Lösungspolymerisationsverfahrens, Butadien-Acrylnitrilkautschuke, Butylkautschuke, Terpolymere aus Ethylen, Propylen und nicht konjugierte Diene. Ferner kommen für Kautschukgemische mit den genannten Kautschuken die folgenden zusätzlichen Kautschuke in Frage:

[0039] Carboxylkautschuke, Epoxidkautschuke, Trans-Polypentenamer, halogenierte Butylkautschuke, Kautschuke aus 2-Chlor-Butadien, Ethylen-Vinylacetat-Copolymere, Ethylen-Propylen-Copolymere, gegebenenfalls auch chemische Derivate des Naturkautschuks sowie modifizierte Naturkautschuke.

[0040] Weitere Zusätze, wie Weichmacher, Stabilisatoren, Aktivatoren, Pigmente, Alterungsschutzmittel und Verarbeitungshilfsmittel, können in den üblichen Dosierungen eingesetzt werden.

[0041] Die erfindungsgemäßen Fällungskieselsäuren, mit und ohne Silan, können Einsatz in allen Gummianwendungen, vor allem im Reifen, hier vor allem im Reifenunterbau, aber auch zum Beispiel in Fördergurten, Dichtungen, Keilriemen, Schläuchen, Schuhsohlen etc., finden.

[0042] Außerdem kann die erfindungsgemäße Fällungskieselsäure in Batterieseparatoren, in Silikonkautschuk und als Trägerkieselsäure zum Einsatz kommen.

[0043] Zur Erzielung eines guten Wertebildes in einer Polymermischung ist die Dispersion der Fällungskieselsäure in der Matrix, dem Polymer, von entscheidender Bedeutung.

[0044] Es hat sich gezeigt, daß der wk-Koeffizient ein Maß für die Dispergierbarkeit einer Fällungskieselsäure ist.

[0045] Der wk-Koeffizient wird wie folgt bestimmt:

[0046] Die Messung beruht auf dem Prinzip der Laserbeugung. Dabei wird mit einem CILAS-Granulometer 1064 L gemessen.

[0047] Zur Bestimmung werden 1,3 g der Fällungskieselsäure in 25 ml Wasser überführt und 4,5 min mit Ultraschall bei 100 W (90 % gepulst) behandelt. Danach wird die Lösung in die Meßzelle überführt und eine weitere Minute mit Ultraschall behandelt.

[0048] Die Detektion mit Hilfe zweier sich in einem unterschiedlichen Winkel zur Probe befindlichen Laserdioden erfolgt während der Ultraschallbehandlung. Nach dem Prinzip der Lichtbeugung werden die Laserstrahlen gebeugt. Das entstehende Beugungsbild wird rechnergestützt ausgewertet. Die Methode ermöglicht es, über einen weiten Meßbereich (ca. 40 nm - 500 µm) die Partikelgrößerwerteilung zu bestimmen.

[0049] Ein wesentlicher Punkt hierbei ist, daß der Energieeintrag durch Ultraschall eine Simulation des Energieeintrags durch mechanische Kräfte in industriellen Mischaggregaten der Reifenindustrie darstellt.

[0050] Die Ergebnisse der Messungen der Partikelgrößenverteilung von erfindungsgemäßen Fällungskieselsäuren und von Vergleichskieselsäuren sind in den Figuren 1 - 6 dargestellt.

[0051] Die Kurven zeigen im Bereich um 1,0 - 100 µm eine erstes Maximum in der Partikelgrößenverteilung und im Bereich < 1,0 µm ein weiteres Maximum. Der Peak im Bereich 1,0 -100 µm gibt den Anteil an unzerkleinerten Kieselsäurepartikeln nach der Ultraschallbehandlung an. Diese recht groben Partikel werden in den Kautschukmischungen schlecht dispergiert. Der zweite Peak mit deutlich kleineren Partikelgrößen (< 1,0 µm) gibt denjenigen Teil an Partikeln

der Kieselsäure an, der während der Ultraschallbehandlung zerkleinert worden ist. Diese sehr kleinen Partikel werden in Kautschukmischungen ausgezeichnet dispergiert.

[0052] Der wk-Koeffizient ist nun das Verhältnis der Peakhöhe der nicht abbaubaren Partikel (B), deren Maximum im Bereich 1,0 - 100 μm (B') liegt, zur Peakhöhe der abgebauten Partikel (A), deren Maximum im Bereich < 1,0 μm (A') liegt.

[0053] Die Zusammenhänge veranschaulicht die schematische Grafik gemäß Figur 7.

[0054] Der wk-Koeffizient ist damit eine Maß für die "Abbaubarkeit" (=Dispergierbarkeit) der Fällungskieselsäure. Es gilt, eine Fällungskieselsäure ist umso leichter dispergierbar, je kleiner der wk-Koeffizient ist, d.h. je mehr Partikel bei der Einarbeitung in Kautschuk abgebaut werden.

[0055] Die erfindungsgemäßen Kieselsäuren haben wk-Koeffizienten < 3,4. Das Maximum in der Partikelgrößenverteilung der nicht abbaubaren Partikel der erfindungsgemäßen Fällungskieselsäure liegt im Bereich 1,0 - 100 μm. Das Maximum in der Partikelgrößenverteilung der abgebauten Partikel der erfindungsgemäßen Fällungskieselsäure liegt im Bereich < 1,0 μm. Bekannte Fällungskieselsäuren haben deutlich höhere wk-Koeffizienten und andere Maxima in den Partikelgrößenverteilungen gemessen mit dem CILAS-Granulometer 1064 L und sind somit schlechter dispergierbar.

[0056] Die Dispergierbarkeit einer Fällungskieselsäure wird durch den Dispersionskoeffizienten D ausgedrückt. Dieser wird gemäß folgender Formel bestimmt:

$$Medaliafaktor = \frac{F\ddot{u}llstoffvolumen/100 + 0.78}{2}$$

25 [0057] Die Auswertung erfolgt lichtmikroskopisch bei 150facher Vergrößerung an Glanzachnitten der Vulkanisate. Als nicht dispergierbare Partikel wurden Partikel größer als 28 µm² ausgewertet. Es werden 40 Bilder ausgewertet.

Beispiele

20

30 [0058] In den Beispielen werden folgende Stoffe eingesetzt:

SMR 20 Naturkautschuk SMR 10 Naturkautschuk Buna CB 10 Butadienkautschuk

Krynol 1712 Styrol-Butadien-Kautschuk auf Basis Emulsionspolymerisation
Buna SB 1500 Styrol-Butadien-Kautschuk auf Basis Emulsionspolymerisation

X 50 S 50:50 Verschnitt aus Si 69 (Bis(3-triethoxysilylpropyl)tetrasulfan und N 330

ZnO RS Zinkoxid

Stearinsäure

Sunpar 150 paraffinisches Öl Naftolen ZD aromatisches Öl

Novares C 80 Harz

Koresin (Pastillen) Phenol Formaldehyd Harz Antilux 654 Mikrokristalliner Wachs

45 Vulkanox 4020 N-(1, 3-Dimethylbutyl)-N'-phenyl-p-phenylendiamin

Vulkanox 4010 NA/LG Alterungsschutzmittel Vulkanox HS/LG Alterungsschutzmittel Protektor G 35 P Ozonschutzwachs

Cofill 11 GR Haftvermittler auf Resorcin-Basis

DPG HEXA K Hexamethylentetramin
DPG Diphenylouanidin

CBS N-Cyclohexyl-2-benzthiazylsulfenamid
TBBS N-tert. Butyl-2-benzthiazylsulfenamid

Schwefel

55 Crystex unlöslich unlöslicher Schwefel

Vergleichsprodukte:

-	[0059]	
5	Corax N 326 Corax N 375 Corax N 660	Ruß der Degussa Ruß der Degussa Ruß der Degussa
	Ultrasil VN2 Ultrasil VN3	Kieselsäure der Degussa mit einer N ₂ -Oberfläche von ca. 125 m ² /g; Al ₂ O ₃ -Gehalt 0,16 Gew% Kieselsäure der Degussa mit einer N ₂ -Oberfläche von ca. 125 m ² /g; Al ₂ O ₃ -Gehalt 0,17 Gew% Kieselsäure der PPG mit einer N ₂ -Oberfläche von ca. 150 m ² /g; Al ₂ O ₃ -Gehalt 0,33 Gew%
10	Hisil 233 Perkasil KS 300 Perkasil KS 404	Kieselsaure der Akzo mit einer N ₂ -Oberfläche von ca. 125 m ² /g; Al ₂ O ₃ -Gehalt 0,14 Gew% Kieselsaure der Akzo mit einer N ₂ -Oberfläche von ca. 160 m ² /g; Al ₂ O ₃ -Gehalt 0,15 Gew% Kieselsaure der Akzo mit einer N ₂ -Oberfläche von ca. 160 m ² /g, Al ₂ O ₃ -Gehalt 0,15 Gew%
15	Perkasil KS 408 Zeosil 1165 MP	Kieselsaure der Akzo mit einer N ₂ -Oberfläche von ca. 150 m ² /g, Al ₂ O ₃ -Gehalt 0,65 Gew Kieselsaure der Rhone-Poulenc mit einer N ₂ -Oberfläche von ca. 150 m ² /g, Al ₂ O ₃ -Gehalt 0,65 Gew

Beispiel 1

20

30

35

45

Herstellung einer Fällungskieselsäure im N₂-Bereich von 120 - 140 m²/g

[0060] In einem Bottich werden unter Rühren 46 m³ Wasser auf 88°C erwärmt. Unter Aufrechterhaltung der Temperatur von 88°C werden bei pH 9.0. der durch Zugabe von Natronwasserglas eingestellt wird, soviel Natronwasserglas (Modul 3,42, Dichte 1,348) und 96%-ge Schwefelsäure unter ständigem Rühren zudosiert, so daß nach 125 min ein Feststoffgehalt von 88,5 g/l erreicht ist Zusätzlich werden gleichzeitig unter ständigem Rühren 265 I einer Aluminiumsulfatlösung (Dichte 1,28) zudosiert Danach wird Schwefelsäure bis zum Erreichen eines pH-Wertes zwischen 3 und 5 zugegeben. Der Feststoff wird auf einer Filterpresse abgetrennt, gewaschen und anschließend getrocknet und gegebenfalls vermahlen.

[0061] Die erhaltene Fallungslueselsaure hat die folgenden physikalisch-chemischen Daten:

BET-Oberfläche	123 m ² /g
CTAB-Oberfläche	110 m²/g
BET/CTAB	1,12
DBP-Zahl	203 ml/100 g
Searszahl	9,7
Al ₂ O ₃ -Gehalt	0,59 %
wk-Koeffizient	0,5

Beispiel 2

Herstellung einer Fällungskæsersaure im N₂-Bereich von 130 - 150 m²/g

[0062] In einem Bottich werden unter Rühren 53,5 I Wasser auf 80°C erwärmt. Unter Aufrechterhaltung der Temperatur von 80°C werden bei pH 9.0, der durch Zugabe von Natronwasserglas eingestellt wird, soviel Natronwasserglas (Modul 3,42, Dichte 1,348) und 50 % ge Schwefelsäure unter ständigem Rühren zudosiert, so daß nach 67 min ein Feststoffgehalt von 92,9 g/l erreicht ist. Zusätzlich werden unter ständigem Rühren 0,255 I einer Aluminiumsulfatlösung (Dichte 1,28) zudosiert. Danach wird Schwefelsäure bis zum Erreichen eines pH-Wertes zwischen 3 und 5 zugegeben. Der Feststoff wird auf einer Filterpresse abgetrennt, gewaschen und anschließend einer Kurz- oder Langzeitrocknung unterworfen und gegebenfalls vermahlen.

[0063] Die erhaltene Fällungskieselsaure hat die folgenden physikalisch-chemischen Daten:

BET-Oberfläche	129 m ² /g
CTAB-Oberfläche	124 m ² /g
BET/CTAB	1,04
DBP-Zahl	243 ml/100 g
Searszahl	16,2
Al ₂ O ₃ -Gehalt	0,59 %

Beispiel 3

10

15

30

35

40

Herstellung einer Fällungskieselsäure im N₂-Bereich von 120 - 140 m²/g

[0064] In einem Bottich werden unter Rühren 54,6 I Wasser auf 80°C erwärmt. Unter Aufrechterhaltung der Temperatur von 80°C werden bei pH 9,0, der durch Zugabe von Natronwasserglas eingestellt wird, soviel Natronwasserglas (Modul 3,42, Dichte 1,348) und 50%ige Schwefelsäure unter ständigem Rühren zudosiert, so daß nach 67 min ein Feststoffgehalt von 91,4 g/l erreicht ist. Zusätzlich werden unter ständigem Rühren 0,784 I einer Aluminiumsulfatlösung (Dichte 1,28) zudosiert. Danach wird Schwefelsäure bis zum Erreichen eines pH-Wertes zwischen 3 und 5 zugegeben. Der Feststoff wird auf einer Filterpresse abgetrennt, gewaschen und anschließend einer Kurz- oder Langzeitrocknung unt rworfen und gegebenfalls vermahlen.

[0065] Die erhaltene Fällungskieselsäure hat die folgenden physikalisch-chemischen Daten:

BET-Oberfläche	152 m²/g
CTAB-Oberfläche	129 m²/g
BET/CTAB	1,19
DBP-Zahl	241 ml/100 g
Searszahl	16,4
Al ₂ O ₃ -Gehalt	0,98%

Beispiel 4

Herstellung einer Fällungskieselsäure im N2-Bereich von 120 - 140 m²/g

[0066] In einem Bottich werden unter Rühren 50,4 I Wasser auf 80°C erwärmt. Unter Aufrechterhaltung der Temperatur von 80°C werden bei pH 9,0, der durch Zugabe von Natronwasserglas eingestellt wird, soviel Natronwasserglas (Modul 3,42, Dichte 1,348) und 50%ige Schwefelsäure unter ständigem Rühren zudosiert, so daß nach 67 min ein Feststoffgehalt von 97,6 g/l erreicht ist. Zusätzlich werden unter ständigem Rühren 1,47 I einer Aluminiumsulfatlösung (Dichte 1,28) zudosiert. Danach wird Schwefelsäure bis zum Erreichen eines pH-Wertes zwischen 3 und 5 zugegeben. Der Feststoff wird auf einer Filterpresse abgetrennt, gewaschen und anschließend einer Kurz- oder Langzeitrocknung unterworfen und gegebenfalls vermahlen.

50 [0067] Die erhaltene Fällungskieselsäure hat die folgenden physikalisch-chemischen Daten:

BET-Oberfläche	130 m ² /g
CTAB-Oberfläche	101 m²/g
BET/CTAB	1,29

(fortgesetzt)

 DBP-Zahl	227 ml/100 g
Searszahl	18,4
Al ₂ O ₃ -Gehalt	1,96 %

Beispiel 5

20

25

30

40

45

55

Herstellung einer Fällungskieselsäure im N $_2$ -Bereich von 140 - 160 m 2 /g

[0068] In einem Bottich werden unter Rühren 50,4 I Wasser auf 80°C erwärmt. Unter Aufrechterhaltung der Temperatur von 80°C werden bei pH 9,0, der durch Zugabe von Natronwasserglas eingestellt wird, soviel Natronwasserglas (Modul 3,42, Dichte 1,348) und 50%ige Schwefelsäure unter ständigem Rühren zudosiert, so daß nach 67 min ein Feststoffgehalt von 99,4 g/l erreicht ist. Zusätzlich werden unter ständigem Rühren 2,21 I einer Aluminiumsulfatlösung (Dichte 1,28) zudosiert. Danach wird Schwefelsäure bis zum Erreichen eines pH-Wertes zwischen 3 und 5 zugegeben. Der Feststoff wird auf einer Filterpresse abgetrennt, gewaschen und anschließend einer Kurz- oder Langzeitrocknung unterworfen und gegebenfalls vermahlen.

[0069] Die erhaltene Fällungskieselsäure hat die folgenden physikalisch-chemischen Daten:

BET-Oberfläche	154 m ² /g
CTAB-Oberfläche	100 m²/g
BET/CTAB	1,54
DBP-Zahl	222 ml/100 g
Searszahl	16,6
Al ₂ O ₃ -Gehalt	4,28 %

Beispiel 6

[0070] Bestimmung des wk-Koeffizienten mit dem Cilas Granulometer 1064 L an einer erfindungsgemäßen Kieselsäure mit einer BET-Oberfläche von 110-130 m²/g gemäß Beispiel 1 und Vergleich mit Standardkieselsäuren im selben Oberflächenbereich. Zusätzlich sind die Werte B, A, B' und A' gemäß Figur 7 angegeben.

Produktname	CTAB-Oberfläche [m²/g]	wk-Koeffizient	В	Α	B' [µm]	A' [μm]
Ultrasil VN 2	120	20	40	2	13,3	0,5
Perkasil KS 300	120	6	24	4	11,7	0,5
KS Beispiel 1	123	0,5	19	37,5	7,7	0,5

Beispiel 7

[0071] Bestimmung des wk-Koeffizienten mit dem Cilas Granulometer 1064 L an einer erfindungsgemäßen Kieselsäure mit einer BET-Oberfläche von 120-140 m²/g und Vergleich mit Standardkieselsäure im selben Oberflächenbereich. Zusätzlich sind die Werte B, A, B' und A' gemäß Figur 7 angegeben.

Produktname	CTAB-Oberfläche [m²/g]	wk-Koeffizient	В	Α	B' [µm]	A' [μm]
Hisil 233	138	26,7	32	1,2	14,4	0,5

(fortgesetzt)

Produktnam	CTAB-Oberfläche [m²/g]	wk-Koeffizient	В	Α	B, [mu]	A' [µm]
KS Beispiel 9	130	1,5	40	27	3,4	0,5
KS Beispiel 7	129	1,1	30	27,5	3,0	0,5

Beispiel 8

[0072] Bestimmung des wk-Koeffizienten mit dem Cilas Granulometer 1064 L an einer erfindungsgemäßen Kieselsäure mit einer BET-Oberfläche von 140-160 m²/g und Vergleich mit Standardkieselsäuren im selben Oberflächenbereich. Zusätzlich sind die Werte B, A, B' und A' gemäß Figur 7 angegeben.

_	

5

Produktname	CTAB-Oberfläche [m²/g]	wk-Koeffizient	В	A	B' [μm]	A' [μm]
Zeosil 1165 MP	150	3,4	38,7	11,4	7,9	0,6
Perkasil 404	160	18,3	33	1,8	15,4	0,6
Perkasil 408	160	12,9	27	2,1	13,4	0,6
KS Beispiel 5	154	1,7	22	13	3,4	0,55
KS Beispiel 3	152	1.4	33	24	3.0	0.5

25

20

Tabelle 2

_		
U		

35

40

WK-Koeffizienten der erfindungsgemäßen Fällungskiesel- säuren						
Beispiel Nr.	WK	В	Α	B, [hw]	A' [μm]	
1	0,5	19	37,5	7,7	0,5	
2	1,1	30	27,5	3,0	0,5	
3	1,4	33	24	3,0	0,5	
4	1,5	40	27.	3,4	0,5	
5	1.7	22	13	3,4	0,55	

Beispiel 9

[0073] Meßergebnisse der erfindungsgemäßen Fällungskieselsäuren nach Beispiel 6 und Beispiel 7 im Vergleich zu Standardfällungskieselsäuren (siehe Figur 1-6 im Anhang).

Beispiel 10

[0074] Erfindungsgemäße Fällungskieselsäure nach Beispiel 4 (mit einem Al₂O₃-Gehalt von 0,59 Gew.-%) im Vergleich zu Standardkieselsäure und dem bisher Verwendung findenden verschnitt vom Ruß N 660 und dem Ruß N 375 in einer NR/BR-Mischung für eine Reifenseitenwand:

		1	2	3
•	SMR 10	50	50	50
	Buna CB 10	· 50	50	50
5	Corax N 660	20	20	20
	Corax N 375	30	-	-
	Zeosil 1165 MP	-	30	-
-	Erfindungsgemäße Kieselsäure	-	-	30
	(Beispiel 4)			
10	x 50 S	-	3	3
	ZnO RS	3,5	3,5	3,5
	Stearinsaure	2	2	2
	Naftolen ZD	7	7	7
	Novares C 80	3 3	3 3	3 3
15	Protektor G 35 P	1		
•	Vulkanox 4020	2,5	2,5	2,5
	Vulkacit D	-	2	2
	Vulkacit CZ-MG-C	-	1	1
	TBBS	0,8	-	-
20	Schwefel	1,8	1,8	1,8
	Mooney-Viskosität ML(1+4)	56	70	64
	Vulkanisatdaten: 160 C/t95 %)		
	t ₉₅ [%]	12,4	6,8	6,4
25	Modul 300 % [MPa]	5,2	7,0	7,2
23	Heat Build Up ΔT_{Center} [°C]	88	64	51
	Permanent Set [%]	2,6	0,8	0,5
	Phillips-Wert	7	7	8
	Ball Rebound 60 °C	67	74	79
30	tan δ 60 °C	0,129	0,080	0,067

[0075] Die erfindungsgemäße Kieselsäure gemäß Beispiel 9 führt gegenüber der Standardkieselsäure Zeosil 1165 MP mit einem Al_2O_3 -Gehalt von 0,65 Gew.-% und einer CTAB-Oberfläche von 150 m^2 /g und einem wk-Koeffizienten von 3,4 und dem bislang in einer Seitenwandmischung Verwendung findenden Ruß N 375 zu einer höheren Vulkanisationsgeschwindigkeit, höheren Modulwerten, niedrigerem Hitzeaufbau (was einer längeren Lebensdauer eines Reifens entspricht) und einem höheren Ball Rebound 60 °C und einem niedrigeren tan δ 60 °C (was einem niedrigeren Rollwiderstand entspricht).

Beispiel 11

40

45

55

[0076] Erfindungsgemäße Fällungskieselsäure nach Beispiel 1 im Vergleich zu dem bisher Verwendung findenden Ruß N 326 in einer NR/SBR-Mischung für eine Reifenkarkasse mit einem speziellen Haftsystem:

	1	2
SMR 10	60	60
Buna SB 1500	40	40
Corax N 326	50	-
Erfindungsgemäße Kieselsäure (Beispiel 1)	-	50
Ultrasil VN 3	15	15
X 50 S	-	7

(fortgesetzt)

		1	2
	ZnO RS	8	8
5	Stearinsäure	1	1
	Cofill 11 GR	5	5
	Nattolen ZD	3	3
10	Vulkanox 4010 NA/LG	0,5	0,5
	Vulkanox HS/LG	8,0	0,8
	HEXA K	1,5	1,5
	TBBS	8,0	1,5
15	Crystex unlöslich	4	4
	DPG	-	2
	Vulkanisatdaten: 160 ° C/t ₉₅ %	İ	
20	Trennfestigkeit (tack) [N]	13,8	26,7

[0077] Die erfindungsgemäße Kieselsäure gemäß Beispiel 1 führt gegenüber dem bislang in einer Karkassmischung mit einem speziellen Haftsystem Verwendung findenden Ruß N 326 zu einer höheren Trennfestigkeit (was einer höheren Verarbeitungssicherheit bei der Konfektionierung entspricht).

Figuren 1 bis 7

[0078]

25

40

50

- Figur 1 Ergebnis der Messung von Ultrasil VN 2 mit der Laserbeugungsmethode.
 - Figur 2 Ergebnis der Messung von Perkasil KS 300 mit der Laserbeugungsmethode.
- Figur 3 Ergebnis der Messung von erfindungsgemäßer Kieselsäure nach Beispiel 1 mit der Laserbeugungsmethode.
 - Figur 4 Ergebnis der Messung von Hisil 233 mit der Laserbeugungsmethode.
 - Figur 5 Ergebnis der Messung von erfindungsgemäßer Kieselsäure nach Beispiel 4 mit der Laserbeugungsmethode.
 - Figur 6 Ergebnis der Messung von erfindungsgemäßer Kieselsäure nach Beispiel 2 mit der Laserbeugungsmethode.
- 45 Figur 7 Ermittlung des wk-Koeffizienten.

Patentansprüche

- Fällungskieselsäure, gekennzeichnet durch einen Al₂O₃-Gehalt von 0,2 bis 5,0 Gew.-% und einem wk-Koeffizienten kleiner 3,4.
- Fällungskieselsäure nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie eine CTAB-Oberfläche von 80 bis 139 m²/g aufweist.
- Fällungskieselsäure nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß sie eine BET-Oberfläche von 80 bis 180 m²/g aufweist.
 - 4. Fällungskieselsäure nach Ansprüch 1 bis 3, gekennzeichnet durch folgende Parameter:

BET-Oberfläche	80 - 180 m ² /g
CTAB-Oberfläche	80 - 139 m²/g
Verhältnis BET/CTAB	1,0 - 1,6
Searszahl (Verbrauch 0,1 n NaOH)	5 - 25 ml
DBP-Zahl	200 - 300 ml/100 g
Al ₂ O ₃ -Gehalt	< 5 %
wk-Koeffizient	< 3,4
abgebaute Partikel	< 1,0 μm
nicht abbaubare Partikel	1,0 - 100 µm

- 5. Verfahren zur Herstellung der Fällungskieselsäure nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man Alkalisilikatlösung mit Mineralsäuren und Aluminiumsalzlösung in wäßrigem Milieu bei Temperaturen von 60 bis 95 °C, bei einem pH-Wert von 7,0 bis 10,0 umsetzt, die Umsetzung bis zu einer Feststoffkonzentration von 40 bis 110 g/l fortsetzt, den pH-Wert auf einen Wert zwischen 3 und 5 einstellt und die erhaltene Fällungskieselsäure auf bekanntem Wege aufarbeitet.
- Verfahren zur Herstellung einer Fällungskieselsäure nach Anspruch 4 mit folgenden Parametern:

10

15

20

25

30

35

45

50

55

BET-Oberfläche	80 - 180 m ² /g		
CTAB-Oberfläche	80 - 139 m²/g		
Verhältnis BET/CTAB	1,0 - 1,6		
Searszahl (Verbrauch 0,1 n NaOH)	5 - 25 mi		
DBP-Zahl	200 - 300 ml/100 g		
Al ₂ O ₃ -Gehalt	< 5 %		
wk-Koeffizient	< 3,4		
abgebaute Partikel	< 1,0 μm		
nicht abbaubare Partikel	1,0 - 100 μm		

dadurch gekennzeichnet, daß man Alkalisilikatlösung mit Mineralsäuren und Aluminiumsulfatlösung bei Temperaturen von 60 - 95 °C bei einem pH-Wert von 7,0 - 10,0 unter ständigem Rühren umsetzt, die Zugabe von Alkalisilikatlösung, Mineralsäure und Aluminiumsulfatlösung gegebenenfalls für 30 bis 90 min. unterbricht, die Umsetzung bis zu einer Feststoffkonzentration von 40 - 110 g/l fortsetzt, den pH-Wert auf einen Wert zwischen 3 und 5 einstellt, die Fällungskieselsäure abfiltriert, wäscht und anschließend trocknet, gegebenfalls vermahlt oder granuliert.

- Verfahren gemäß Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß man zur Filtration Kammerfilterpressen oder Membranfilterpressen oder Bandfilter oder Drehfilter oder Membranfilterpressautomaten oder zwei der Filter in Kombination einsetzt.
- 8. Verfahren gemäß Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß man zur Trocknung einen Stromtrockner, Etagentrockner, Flash-Trockner, Spin-Flash-Trockner oder ähnliche Einrichtungen einsetzt.
- Verfahren gemäß Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß man verflüssigten Filterkuchen in einem Sprühtrockner mit Atomizer oder Zweistoffdüse oder Einstoffdüse und/oder integriertem Fließbett trocknet.

- Verlahren gemäß Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß man zur Granulation einen Walzenkompaktor oder ähnliche Einrichtungen einsetzt.
- 11. Fällungskieselsäuren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß ihre Oberflächen mit Organosilanen der Formel I bis III

$$[R^{1}_{n} - (RO)_{3-n}Si - (Alk)_{m} - (Ar)_{p}]_{q}[B]$$
 (1),

$$R^{1}_{n}(RO)_{3-n}Si - (Alkyl)$$
 (II),

oder

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

$$R_{n}^{1}(RO)_{3-n}Si - (Alkenyl)$$
 (III),

modifiziert sind, in denen bedeuten

B: $-SCN, -SH, -Cl, -NH_2$ (wenn q = 1) oder -Sx-(wenn q = 2),

R und R¹: eine Alkylgruppe mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, den Phenylrest, wobei alle Reste R und R¹ jeweils die gleiche oder eine verschiedene Bedeutung haben können,

R: eine C₁ bis C₄-Alkyl, -C₁ bis C₄-Alkoxygruppe,

n: 0; 1 oder 2,

Alk: einen zweiwertigen linearen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 18 Kohlenstoffatomen,

m: 0 oder 1,

Ar: einen Arylenrest mit 6 bis 12 C-Atomen, bevorzugt mit 6 C-Atomen,

p: 0 oder 1 mit der Maßgabe, daß p und n nicht gleichzeitig 0 bedeuten,

x: eine ganze Zahl von 2 bis 8,

Alkyl: einen einwertigen linearen oder verzweigten gesättigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 20 Kohlen-

stoffatomen, bevorzugt 2 bis 8 Kohlenstoffatomen,

Alkenyl: einen einwertigen linearen oder verzweigten ungesättigten Kohlenwasserstoffrest mit 2 bis 20 Koh-

lenstoffatomen, bevorzugt 2 bis 8 Kohlenstoffatomen,

q: 1 oder 2

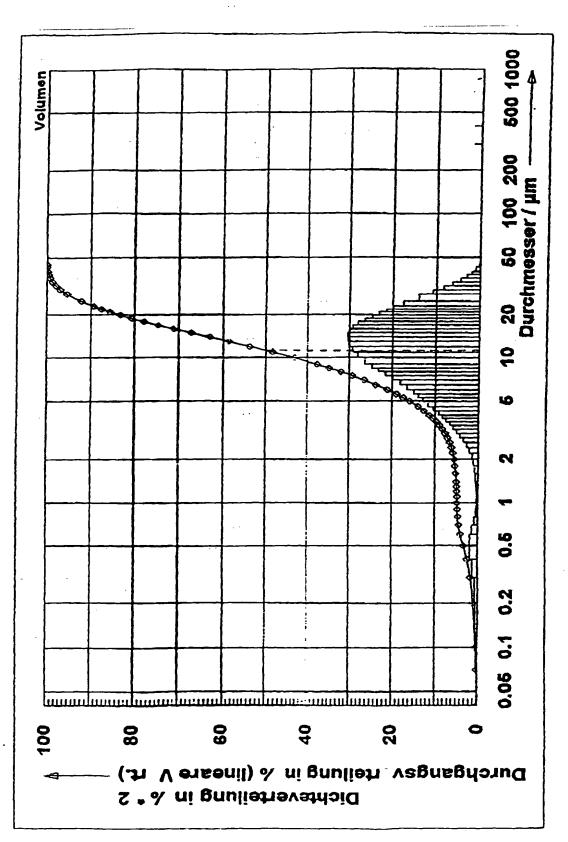
- 12. Verfahren zur Herstellung der Kieselsäuren gemäß Anspruch 11, dadurch gekennzeichnet, daß man die Fällungskieselsäuren mit Organosilanen in Mischungen von 0,5 bis 50 Teilen, bezogen auf 100 Teile Fällungskieselsäure, insbesondere 1 bis 15 Teile, bezogen auf 100 Teile Fällungskieselsäure modifiziert, wobei die Reaktion zwischen Fällungskieselsäure und Organosilan während der Mischungsherstellung (in situ) oder außerhalb durch Aufsprühen und anschließendes Tempern der Mischung oder durch Mischen des Silans und der Kieselsäuresuspension mit anschließender Trocknung und Temperung durchgeführt wird.
- 13. Vulkanisierbare Kautschukmischungen und Vulkanisate, die die Fällungskieselsäure gemäß Anspruch 1 mit folgenden physikalisch-chemischen Parametern

BET-Oberfläche	80 - 180 m²/g
CTAB-Oberfläche	80 - 139 m ² /g

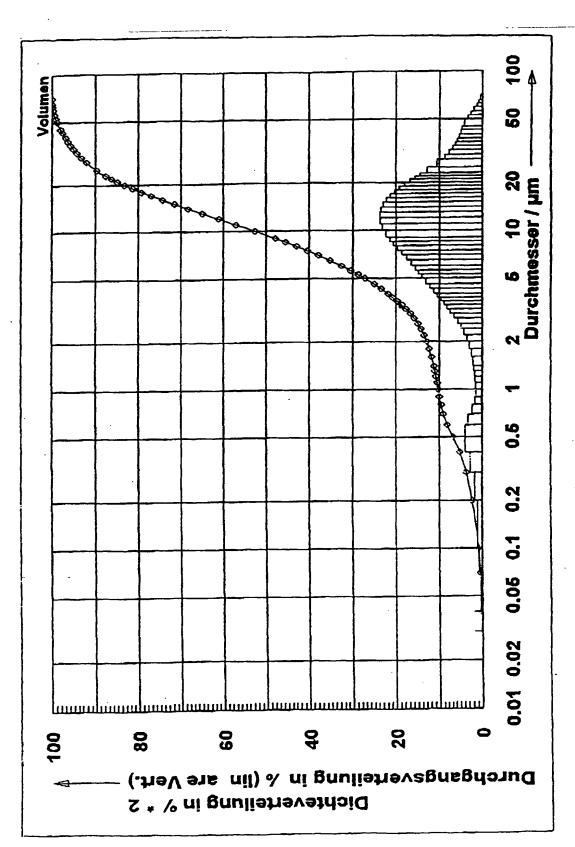
(fortgesetzt)

Verhältnis BET/CTAB	1,0 - 1,6
Searszahl (Verbrauch 0,1 n NaOH)	5 - 25 ml
DBP-Zahl	200 - 300 ml/100 g
Al ₂ O ₃ -Gehalt	< 5 %
wk-Koeffizient	< 3,4
abgebaute Partikel	< 1,0 μm
nicht abbaubare Partikel	1,0 - 100 µm

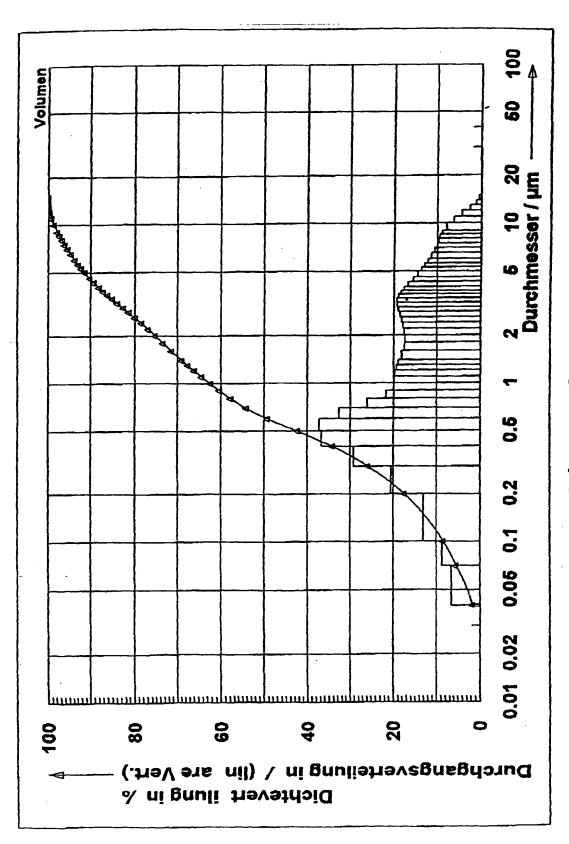
als Füllstoff enthalten.



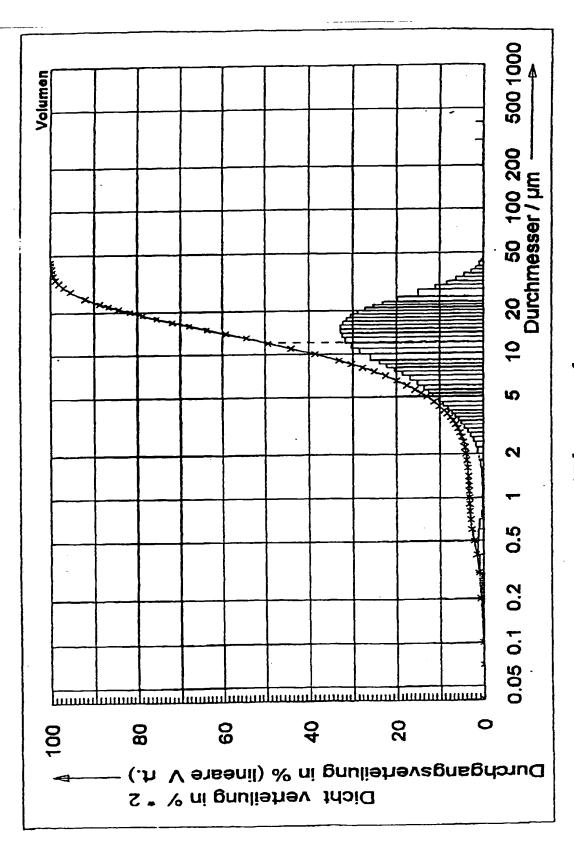
Figur 1



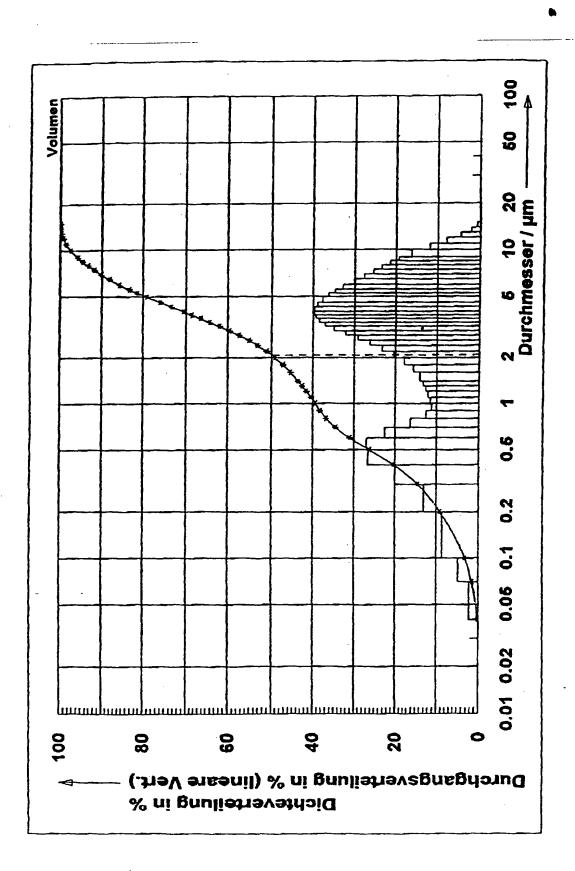
Figur 2



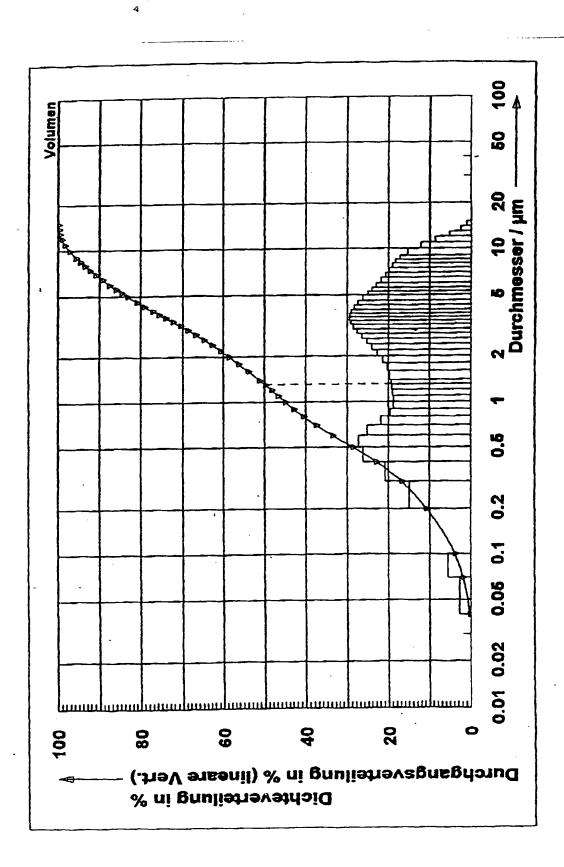
Figur 3



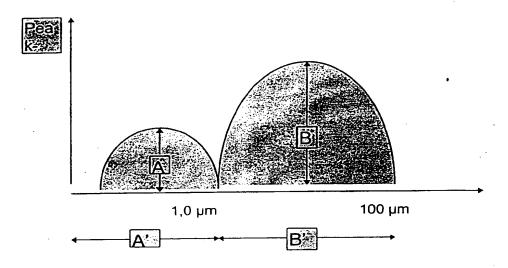
Figur 4

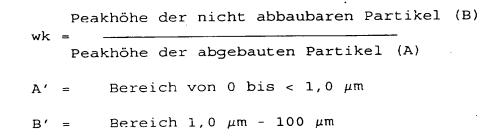


Figur 5



Figur 6





Figur 7



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung EP 99 11 5208

-	EINSCHLÄGIGE				
Kategone	Kennzeichnung des Dokum der maßgeblich	ents mit Angabe, soweit erforderlich, en Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.CL7)	
P,A	EP 0 901 986 A (DEG 17. März 1999 (1999 * Ansprüche 1-15 *	USSA) -03-17)	1-13	C01B33/193 C09C1/30 C08K3/36	
A	WO 96 30303 A (RHON 3. Oktober 1996 (19 * Ansprüche 1,22,23 * Seite 9, Zeile 36	96-10-03)	1-10,13		
Α .	US 4 040 858 A (WAS 9. August 1977 (197 * Beispiele 14-23 * * Ansprüche 1-11 *	ON SATISH K) 7-08-09)	1-6		
A	EP 0 647 591 A (DEG 12. April 1995 (199 * Seite 4, Zeile 34 * Ansprüche 1-3 *	USSA) 5-04-12) - Seite 5, Zeile 40 *	1-13		
Α	WO 95 09127 A (RHON 6. April 1995 (1995 * Seite 6, Zeile 20	E POULENC CHIMIE) -04-06) - Seite 13, Zeile 4 *	1-10,13	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.CI.7)	
A	EP 0 745 558 A (DEG 4. Dezember 1996 (1 * das ganze Dokumen	996-12-04)	1,5-13	·	
A	DE 44 23 493 A (DEG 9. Februar 1995 (19	USSA) 95-02-09) 			
Dervo		rde für alle Patentansprüche erstellt Abschlußdatum der Recherche		Prüfer	
	Recherchenort	15. Oktober 1999	Ria	ondaud, B	
X : von Y : von and	DEN HAAG ATEGORIE DER GENANNTEN DOK besonderer Bedeutung allein betrach besonderer Bedeutung in Verbindung leren Veröffentlichung derselben Katel hnologischer Hintergrund	UMENTE T: der Erfindung zu E: åtteres Patentok tet nach dem Anme g mit einer D: in der Anmeldur L: aus anderen Gr	ugrunde liegende okument, das jedo okdedatum veröffen ng angeführtes Do ünden angeführte	Theorien oder Grundsátze och erst am oder ntlicht worden ist okument s Dokument	

EPO FORM 1503 03.82 (PO4C03)

ANHANG-ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.

EP 99 11 5208

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben. Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

15-10-1999

ſ	im i angefü	Recherchenberi hrtes Patentdok	cht ument	Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
F	FP	0901986	A	17-03-1999	DE	19740440	Α	18-03-1999
	LI	0301300	••	3 , 44 ===	JP	11157826	Α .	15-06-1999
ł					PL	328556	Α	29-03-1999
	WO	9630303	Α	03-10-1996	FR	2732329	A	04-10-1996
	NO	303030	••		AU	708040	В	29-07-1999
-					AU	5338096	Α	16-10-1996
ı					BR	9606287	Α	23-09-1997
ļ					CA	2191487	Α	03-10-1996
			•		CN	1152296	Α	18-06-1997
1					EP	0762992		19-03-1997
					JP	10503748	T	07-04-1998
-				•	PL	317375	A	01-04-1997
1					TR	970246	T	21-03-1997
1					US	5876494	Α	02-03-1999
-		4040050	Α	09-08-1977	US	3988162	Α	26-10-1976
-	02	4040858	A	09 00 1577	ÜS		A	05-04-1977
				45	US	B564255	I	30-03-1976
				24	US	4144321	Α	13-03-1979
	 FP	0647591	Α	12-04-1995	DE	4427137	Α	13-04-1995
	Li	004/331	••	<u> </u>	BR	9404019	Α	27-06-1995
					CN	1109445	A,B	04-10-1995
					DE	59400068	D	01-02-1996
- [ES	2081223	T	16-02-1996
.					FI	944679	A	08-04-1995
					JP	2556670	В	20-11-1996
					JP	7172815	A	11-07-1995
-					KR	140827	В	01-06-1998
					RU	2076066		27-03-1997
					TR 	28814	A 	03-04-1997
	WO	9509127	Α	06-04-1995	FR	2710629	-	07-04-1995
					FR	2723581		16-02-1996
1					AU	4366797		05-02-1998
					AU	686240		05-02-1998
				•	AU	7816394		18-04-1995
		•		.4	CA	2150369	A	06-04-1995
ı				·	CN	1114832		10-01-1996
					ΕP	0670813		13-09-1995
_					FI	952605		29-05-1995
ğ					JP	2799773	В	21-09-1998
₹					JP	8502716	T	26-03-1996 10-10-1997
EPO FORM P0461					RU	2092435		06-06-1995
£					ZA	9408071	А	00-00-1332

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82

ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.

EP 99 11 5208

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben. Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

15-10-1999

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung	
EP	0745558	A	04-12-1996	DE	19617039 A	05-12-199
E1	0/43330	,,	0. 00 11.1	BR	9602592 A	06-10-199
				DE	59602369 D	12-08-199
	•			ES	2133864 T	16-09-199
				JP	9025115 A	28-01-199
				PL	314565 A	09-12-199
				TR	961046 A	2 <u>1</u> -12-199
				US	5705137 A	06-01-199
				US	5859117 A	12-01-199
				ZA	9604505 A	03-09-199
	4423493	Α	09-02-1995	AT	142986 T	15-10-199
UL	7763733	•	•••	AU	665913 B	18-01-199
				AU	6893294 A	11-05-199
				CA	2129607 A,C	08-02-199
			•	DE	59400684 D	24-10-199
			•	DK	643015 T	23-12-199
				EP	0643015 A	15-03-199
				ES	2092850 T	01-12-199
				FI	943648 A	08-02-199
				GR	3021417 T	31-01-199
				JP	2556667 B	20-11-199
				JP	7149514 A	13-06-199
				KR	9705188 B	14-04-199
				NO	942882 A	08-02-199
			•	US	5484581 A	16-01-199
				ZA	9405890 A	16-03-199

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82

EPO FORM P0461